Primeira Lista de exercícios 1º B

1. Defina Química? E qual sua contribuição para a sociedade?

R: É a ciência que visa o estudo das substancias, de sua composição, de sua estrutura e de suas propriedades. Visa compreender melhor alguns acontecimentos que ocorrem na natureza. Sua grande contribuição para a sociedade de uma forma geral está nos medicamentos, nas ligas metálicas, nos alimentos, ou seja a química contribuiu para o aperfeiçoamento desses materiais e com isso facilitou a vida das pessoas.

1. Qual foi a contribuição dos alquimistas para o que se conhece hoje com Química?

R: deram inicio as pesquisas cientificas e com isso descobriram inúmeras processos químicos que através dos mesmos poderão fabricar: a pólvora, fogos de artifício. Mas a grande contribuição foi através da Iatroquimica onde Paracelsul afirmava que a alquimia deveria se preocupar com aspectos médicos.

1. Na relação a seguir identifique matéria (M), corpo (C), objeto (O) e energia (E).:
2. Luz (E)
3. Relâmpago (E)
4. copo de vidro (O)
5. tronco de árvore (M)
6. plático (M)
7. ferro (M)
8. portão de ferro (O)
9. cadeira de madeira (O)
10. caco de vidro (C)

(

1. De a denominação de cada mudança de estado descrita abaixo:
2. secar a roupa no varal VAPORIZAÇÃO
3. transformar o suco de limão em sorvete SOLIDIFICAÇÃO
4. “Derreter” o ferro em fornos de altíssima temperatura (altos-fornos) FUSÃO
5. formação de gotículas de água do lado de fora de um corpo com água gelada. CONDENSAÇÃO OU LIQUEFAÇÃO
6. Diminuição do tamanho de bolinhas de naftalina no armário. SUBLIMAÇÃO OU RESUBLIMAÇÃO
7. espirrar água sobre uma panela vazia que se encontra quente. VAPORIZAÇÃO
8. água fervendo. EBULIÇÃO/ VAPORIZAÇÃO

EBULIÇÃO: PASSAGEM DO ESTADO LIQUIDO PARA O GASOSO A ALTA TEMPERATURA

1. Do que se tratava mesmo a teoria dos quatro elementos? E quem a formulou?

R: Dizia que a matéria que forma o universo era formado por quatro elementos “Terra, Fogo, Vento e Agua”. Quem a formulou foi Aristoteles

1. Demócrito em seus estudos formulou a primeira teoria atômica; baseado no que foi explicado em sala de aula defina está lei? (pessoal). A primeira teoria atômica proposta por Democrito dizia que o “Universo eram consituidos por minusculas particulas, que eles a chamou de átomo”; tomamos por exemplo a área da praia, se a observarmos de longe parece continua , porem se observamos a de perto vimos que ela é formado por pequenos graozinhos”.
2. O que é matéria?

R: Matéria é tudo que tem massa e ocupa um lugar no espaço

1. De um exemplo de misturas homogêneas e heterogêneas observadas durante as refeições de um dia.

R: Heterogenea: arroz, feijão e carne/ovos = não se misturam é heterogênea

Homogenea: suco de limão (composto por água, açúcar e polpa de limão) se misturam formam uma única fase então é homogênea

1. Analise cada mistura e classifique-as conforme o número de fases.
2. água e sal de cozinha Homogenia 1 fase
3. água e serragem Heterogenea 2 fases
4. água e álcool Homogenia 1 fase
5. água, açúcar e areia Heterogênea 2 fases ( uma fase liquida água e açúcar – outra fase solida areia)
6. água, sal, óleo e areia

Heterogenia 3 dases (uma liquida água e sal – outra oleosa óleo de cozinha e outra solida a areia)

1. Classifique as misturas de acordo com as alternativas.
2. mistura homogênea gasosa
3. mistura homogênea líquido e sólido
4. mistura heterogênea liquido e liquido
5. mistura sólido e gás

( C ) leite

(A ) gás de botijão

(B ) água do mar

(A ) ar atmosférico

( A ) ar atmosférico filtrado

1. O gás de botijão, também deniminado GLP (gás liquefeito do petróleo), é uma mistura de dois gases: propano e butano. Como você classifica essa mistura?

R: Mistura homogênea gasosa, pois ao olho nu não podemos identificar onde se encontra determinado gás

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Substância** | **Ponto Fusão ºC** | **Ponto Ebulição ºC** | **Estado físico a 25ºC** |
| água | 0 | 100 | Líquido |
| ouro | 1.064 | 2.856 | Sólido |
| prata | 962 | 2.162 | Sólido |
| Cloreto de sódio | 801 | 1.465 | Sólido |
| alumínio | 660 | 2.519 | Sólido |
| enxofre | 115 | 445 | Sólido |
| Iodo | 114 | 184 | Sólido |
| Amônia | - 78 | - 33 | Gasoso |
| Metanol | - 98 | 65 | Liquido |
| Cloro | - 102 | - 34 | Gasoso |
| Etanol | - 114 | 78 | Liquido |
| Oxigênio | - 219 | - 183 | Gasoso |
| Mercúrio | - 39 | 357 | Liquido |
| Nitrogênio | - 210 | - 196 | Gasoso |

Exercicios estado físico a 25ºC

|  |  |
| --- | --- |
| Alumínio | Solido |
| Água | Liquido |
| Bromo | Solido |
| Mercúrio | Liquido |
| Etanol | Liquido |
| Nitrogênio | Gasoso |

Exercicios estado físico a -18ºC

|  |  |
| --- | --- |
| Alumínio | Solido |
| Água | Solido |
| Bromo | Solido |
| Mercúrio | Liquido |
| Etanol | Solido |
| Nitrogênio | Gasoso |

|  |
| --- |
| PROVA DIA 25/03/2010  MATERIA DO CARDERNO TODO, E PARA QUEM NÃO TEM A MATERIA COMPLETA OS MODULOS 1, 2, 3, 5 E PARTE DO 6 SOBRE SUBSTANCIA SIMPLES E COMPOSTAS.  ESTE MATERIAL ESTA DISPONÍVEL NO SITE: [http://quimicopolar.***wikispaces***.com/](http://www.google.com.br/search?hl=pt-BR&rls=com.microsoft:pt-br:IE-SearchBox&rlz=1I7ADBF_pt-BR&ei=JJmjS9jIOcizuAfgjJHzCQ&sa=X&oi=spell&resnum=0&ct=result&cd=1&ved=0CAUQBSgA&q=http%3A//quimicopolar.wikispaces.com/&spell=1) |